

Persistenter Identifier: 1498113652080

Titel: Allgemeine und technische Chemie

Autor: Fehling, Hermann Christian von

Ort: [Stuttgart]

Maße: 544, 160 S.

Datierung: 1866

Signatur: 1C 154

Strukturtyp: monograph

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

Abschnitt: Magnesiumoxyd

Strukturtyp: chapter

Lizenz: <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

PURL: https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/337/LOG_0163/

Magnesiumoxyd

Syn. Magnesia, ^{MgO.} Sittaroda, Kalk,
erde.

findet sich in der Natur meist als
FeO verbunden in der Natur,
denn Kalkstein als Periklas,
mit oder ohne Eisen in der Natur,
auch in Form von glühender MgO Cl₂.

1. Magnesia usta ² d. glüh.
2. MgO ³ aufzukochen in Wasser,
mit MgO, eine lockere Masse
Brennen, in Wasser zu lösen.

Es löst sich in wenig in CO₂, +
1 Teil Magnesia braucht 50000 Theile
CO₂.

Das Wasser löst die Magnesia,
Magnesia allseitig in Wasser zu
lösen. Mächtig zu lösen.

Das Magnesiaoxyd geht in Luft
allseitig. CO₂ ein.

1. Magnesia rauchend allseitig,
erstickt in 1/2 Secunde.

Es verbindet sich mit einem
Masse von diesem Magnesia
in der Natur zu Salpet. sauer,
Magnesia.

Magnesia ⁴ ungelöst in
Wasser, ist bei Magnesia.

Schwefelsaure Magnesia.

Mg SO₄ <sup>Syn. Sittaroda, Sittaroda, Sittaroda,
Sittaroda, Sittaroda.</sup>

Das Salz findet sich in der Natur,
Lugarn mit 1 Teil. Kalkstein
verbunden als Kieserit,

Mg SO₄ + H₂O
Es löst sich in Wasser, Phosphorsäure,
Sauer findet sich in der Natur als